日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

02.06.03

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office

出願年月日 Date of Application:

2002年 6月 6日

REC'D 1 8 JUJ 2003

出願番号 Application Number:

特願2002-165935

[ST.10/C]:

[JP2002-165935]

出 願 人 Applicant(s):

東洋紡績株式会社

PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)



2003年 7月 4日

特 許 庁 長 官 Commissioner, Japan Patent Office 大司信一路

特2002-165935

【書類名】 特許願

【整理番号】 CN02-0432

【提出日】 平成14年 6月 6日

【あて先】 特許庁長官 殿

【国際特許分類】 H01G 7/02

【発明者】

【住所又は居所】 滋賀県大津市堅田二丁目1番1号 東洋紡績株式会社

総合研究所内

【氏名】 北川 義幸

【特許出願人】

【識別番号】 000003160

【氏名又は名称】 東洋紡績株式会社

【代表者】 津村 準二

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 000619

【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 要約書 1

【プルーフの要否】 要

【書類名】

明細書

【発明の名称】 エレクトレット体、およびその製造方法

【特許請求の範囲】

【請求項1】L-乳酸モノマーとD-乳酸モノマーのモル分率が100~85: $0 \sim 15$ もしくは $0 \sim 15$: $85 \sim 100$ の範囲からなるポリ乳酸からなること を特徴とするエレクトレット体。

【請求項2】結晶融解に伴う吸熱量が0.5J/g以上であることを特徴とする 請求項1に記載のエレクトレット体。

【請求項3】結晶構造がイソタクチック構造であることを特徴とする請求項1乃 至2のいずれかに記載のエレクトレット体。

【請求項4】ラクチド含有率が15%以下であることを特徴とする請求項1乃至 3のいずれかに記載のエレクトレット体。

【請求項5】エレクトレット化工程前もしくはエレクトレット化工程中に加熱処 理を実施されてなることを特徴とする請求項1乃至4のいずれかに記載のエレク トレット体。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明はポリ乳酸樹脂からなる自然分解性を有するエレクトレット体に関する

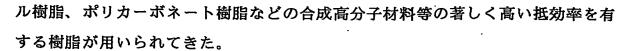
[0002]

【従来の技術】

従来、比較的長寿命の静電電荷が付与された誘電材料をエレクトレットと称し 、一般にエアフィルターなどの分離材料、マスク等の衛生材料、マイクロホン等 の電子材料に利用されている。

[0003]

従来、エレクトレットを構成する誘電材料としては、ポリプロピレン、ポリエ チレン、ポリスチレン、ポリブチレンテレフタレート、ポリテトラフルオロエチ レン等のオレフィン系樹脂、ポリエチレンテレフタレート等の芳香族ポリエステ



[0004]

ところが、前記エレクトレット素材は、エレクトレット化には効果があるものの、自然環境下においてほとんど分解が生じないか、分解速度が極めて遅いという特性を有している。したがって、これらの素材にて製造された製品は、埋設廃棄を実施した場合には長期間にわたり形状を保持することとなり、環境破壊などの問題が顕在化してきた。近年エレクトレット材料は再利用、再生が困難な用途、製品に用いられる事が多く、エレクトレット技術を利用した製品廃棄時における環境負荷を低減させる要望が高まっている。

[0005]

前記の問題点を解決するため、酵素、微生物による代謝分解性や加水分解性を 有する素材を用いたエレクトレットの検討がなされている。

たとえば、特開平09-110968号公報にはポリ乳酸樹脂からなる高分子エレクトレット材料が開示されているが、経時的な電荷安定性については考慮がなされていない。

[0006]

特開平10-202025号公報、特開平11-104416号公報には乳酸 系樹脂を荷電することにより得られるコルゲートハニカム状フィルターについて の検討がなされているが、エレクトレットとして好ましいポリ乳酸樹脂の検討が なされておらず、エレクトレットの電荷安定性に乏しいという問題を有していた。このため加工性、分解性に劣る無機材料、難分解性の合成樹脂素材を混合する必要があった。

[0007]

さらに特開2001-146672号公報には静電性を付与してなる耐熱安定性に優れた脂肪族ポリエステル不織布が開示されているが、電荷保持性に優れた脂肪族ポリエステル樹脂の構造、組成ならびに製法については十分な検討がなされておらず実用に耐える物の開示もない。

[0008]

【発明が解決しようとする課題】

本発明の目的は上記公知のエレクトレット体の問題を解決し、使用時においては長期にわたり安定なエレクトレット性を有し、埋設廃棄時には分解減容性を両立するエレクトレット体ならびにその製造法を提供することにある。

[0009]

【課題を解決するための手段】

上記課題を解決するために、本発明のエレクトレット体は以下の構成を有する

[0010]

ポリ乳酸樹脂よりなるエレクトレット体であって、

- L-乳酸モノマーとD-乳酸モノマーのモル分率が100~85:0~15もしくは0~15:85~100の範囲からなるポリ乳酸、即ち、
- 1) L-乳酸モノマーが重合されてなることを特徴とするポリーL-乳酸(ホモポリマー)、
- L-乳酸モノマーとD-乳酸モノマーとのランダム共重合構造からなり、
- 2) L-乳酸モノマーが85モル%以上、D-乳酸モノマーが15モル%以下であることを特徴とするポリーDL-乳酸、
- 3) D-乳酸モノマーが85モル%以上、L-乳酸モノマーが15モル%以下、 であることを特徴とするポリーDL-乳酸、
- 4) D-乳酸モノマーが重合されてなることを特徴とするポリーD-乳酸(ホモポリマー)
- のうち少なくとも1種を用いてなるものである。

[0011]

また、本発明のポリ乳酸樹脂はイソタクチック構造を有し、結晶融解に伴う吸熱量が O. 5 J/g以上であることを特徴とするものである。

[0012]

本発明のエレクトレット体に用いられるポリ乳酸樹脂は、含有される乳酸、ラクチド等の低分子成分が15%以下であることを特徴とする。

[0013]

3

本発明のエレクトレット体に用いられるポリ乳酸樹脂は、数平均分子量が500以上であることを特徴とする。

[0014]

本発明のエレクトレット体は射出成型品、押し出し成型品、フィルム、シート、繊維、不織布、織物、編物ならびにその他材料との複合体として用いることを特徴とする。即ち、フィルム状に成形したものにエレクトレット処理して使用したり、さらにスプリット化してスプリットファイバーにすることもでき、また、通常の紡糸によりフィラメント化して繊維状または不織布状に成形してエレクトレット化処理して使用される。

[0015]

本発明のエレクトレット体は、必要に応じてエレクトレット化工程を実施するより前、もしくはエレクトレット化工程中に、常温での冷延伸配向処理、ガラス転移温度以上~融点以下の温度にて加熱結晶化処理もしくは加熱延伸処理を実施することを特徴とする。

[0016]

本発明のエレクトレット体は従来公知の電荷付与方法によりエレクトレット化が実施されてなるものである。すなわち、固体もしくは液体との摩擦、接触により電荷を付与する方法、電子線などの荷電粒子を衝突させ電荷を付与する方法、紫外線、X線等の高エネルギー電磁波を照射することによる光電効果を利用する方法、コロナ放電、プラズマなどにより発生する電離性イオン、電荷を注入、付着させる方法、常温もしくは昇温時に高電界を印加する方法、水流荷電方法のうち少なくとも1種を用いてエレクトレット化されてなることを特徴とする。

[0017]

【発明の実施の形態】

本発明のエレクトレット体に用いられるポリ乳酸樹脂は分子構造がL-乳酸単位のみから構成されるポリーL-乳酸、特定比率のL-乳酸単位とD-乳酸単位からなるポリーDL-乳酸、D-乳酸単位のみから構成されるポリD-乳酸が用いられる。

[0018]

好ましく用いられるポリーDLー乳酸はLー乳酸もしくはDー乳酸を少なくと も85モル%以上含有することが好ましい。より好ましくは90モル%以上含有 することであり、最も好ましくは95モル%以上含有することである。

[0019]

上記組成からなるポリ乳酸樹脂は、結晶性を付与することが可能であり、また、 常温以上のガラス転移温度を有するため電荷安定性にすぐれたエレクトレット体 が得られる。

[0020]

また、昇温時における電荷安定性を高めるため、DSC法により得られるエレクトレット体の結晶融解熱は 0.5 J/g以上であることが好ましく、より好ましくは1 J/g以上であり、最も好ましくは5 J/gである。

[0021]

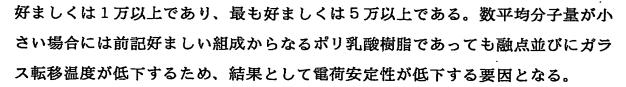
本発明に用いられるポリ乳酸樹脂は、L-乳酸、D-乳酸、もしくはD-乳酸とL-乳酸の混合物を原料として直接脱水縮合させる方法もしくは、乳酸の環状2量体を合成した後に、続く工程により開環重合することにより製造される。開環重合法に用いる乳酸二量体としては、Lラクチド、D-ラクチド、DL-ラクチド、メソーラクチドいずれの組み合わせでもかまわない。

[0022]

ポリーDLー乳酸におけるDー乳酸とLー乳酸の構成比は、ポリーDLー乳酸を重クロロホルム溶媒等に溶解させ¹Hもしくは¹³C核磁気共鳴スペクトルを測定することにより求めることができる。かかる方法と旋光度、DSC測定を組み合わせる事により、Dー乳酸とLー乳酸のランダム共重合化合物であるか、ブロック共重合化合物であるか、D、Lホモポリマーの混合物であるか判別することができる。樹脂成分が実質的に均質な場合には、乳酸重合単位が光学活性であることを利用し、溶液状態での旋光度を測定することにより構成比率を求めることができる。

[0023]

本発明で用いられる乳酸系ポリマーの数平均分子量は、電荷安定性ならびに、 成形加工性、機械的強度の観点から5,000以上であることが好ましく、より



[0024]

数平均分子量の上限値については特に制限されないが成形加工方法に応じて好ましい数平均分子量が選択される。数平均分子量の上昇に従って同一温度での溶融粘度が上昇するため、数平均分子量が高すぎる場合には成形加工が困難となる。溶融粘度を低減するためには溶融温度を高める方法が用いられるが、熱分解による分子量低下ならび低分子成分の増加が生じるため電荷安定性が低下する原因となる。

[0025]

本発明で用いられる乳酸系ポリマーの数平均分子量はGPCカラム法を用いポリスチレン換算にて得られる数平均分子量である。

[0026]

また、本発明で用いられる乳酸樹脂としては分子鎖のカルボキシル末端を変性 させておくことも好ましい、かかる方法を用いることにより成形加工時、高温雰 囲気下における樹脂分解挙動を抑制することができるため、結果として電荷安定 性を高めることが可能となる。

[0027]

また、温度上昇時における電荷減衰ならびに湿度上昇時における電荷減衰を抑制するために、樹脂中に含有される乳酸モノマー、ラクチド等の低分子成分を低減しておくことが好ましい。具体的に好ましい含有量としては15%以下であり、より好ましくは10%以下、最も好ましくは5%以下である。前記目的を実現するものであれば方法については特に制限されないが、具体的には再結晶法、加熱蒸留法、減圧蒸留法などを用い低分子量の残存成分を減少させることにより、加工時においては熱分解を抑制し、電荷安定性の観点からは温度上昇ならびにに吸湿による電荷減衰を抑制することが可能となる。

[0028]

乳酸モノマーならびにラクチドの定量方法としては、重クロロホルム溶媒に溶

解させ、¹H核磁気共鳴スペクトルを測定する方法が用いられる。定量方法としては、乳酸共重合ポリマーに帰属される既知構造の吸収強度と、ラクチド、乳酸に帰属される吸収強度を比較することにより混合比を求めることができる。

[0029]

本発明のエレクトレット体は必要に応じ、好ましい形状にて用いることが可能である。すなわち、具体的には射出成型品、押し出し成型品フィルム、シート、 繊維、不織布、織物、編物ならびにその他材料との複合体などを一例として挙げることができる。

[0030]

フィルム状のものとしては、従来公知のフィルム作成法を好ましく用いることができる。すなわち、溶媒キャスト法、溶融押出法、ヒートプレス法などであり、該方法によりフィルムを成形後、必要に応じて一軸、もしくは2軸延伸ならびにヒートセット加工を実施する事も好ましい、延伸配向ならびに結晶化処理を行うことにより、同一組成であっても湿度や温度に対する電荷電荷安定性をより高めることが可能である。フィルムの厚みは1~50μmであり、これ以下であれば、好ましくは、1.5~10μmであり、50μm以上であればエレクトレット化効果が飽和してくる。

[0031]

繊維状で用いる場合においては、公知の紡糸方法を好ましく用いることができる。すなわち、溶融押し出し法、乾式、湿式の溶媒紡糸法などであり、該方法により繊維成形後、必要に応じて延伸処理ならびにヒートセット加工を行うことが好ましい、延伸配向ならびに結晶化処理を行うことにより電荷安定性をより高めることができる。また、一軸延伸フィルムを分割し、従来知られているフィルム解繊糸を得ることも好ましい。

[0032]

不織布状で用いる場合においては、前記方法により得られる繊維を適当な寸法に裁断し、カードマシンなどの乾式ウエッブ成形法、気流中に分散させ捕集する方法、液体に分散させ抄紙する方法などが用いられる。

また、直接成型法としてはメルトブローン法、スパンボンド法などの溶融押し出

し法、フラッシュ紡糸法などの溶液押し出し法などを用いることができる。不織布に使用する繊維の繊維径は $0.1\sim40\mu$ mが好ましい。 0.1μ m以下であれば圧力損失が高くなりすぎ実用上問題となりがちである。 40μ m以上であれば濾過性能が低くなりまた、エレクトレット効果も飽和してくるため好ましくない。特に好ましくは $1\sim30\mu$ mである。

[0033]

不織布シートは必要に応じて、ニードルパンチ、水流等を用いた機械的な交絡、別途繊維を用いた縫合、もしくは、ヒートエンボス、エアスルーオーブンなどによる構成繊維、もしくは別途添加するバインダー樹脂の熱融着が実施される。接着剤を塗布、噴霧、浸漬することなども好ましい。かかる行程を実施することにより強度、形態保持性などを向上させることができる。

[0034]

本発明のエレクトレット体は従来公知の電荷付与方法を好ましく用いることができる。すなわち、固体もしくは液体との摩擦、接触により電荷を付与する方法、電子線などの荷電粒子を衝突させ電荷を付与する方法、紫外線、X線等の高エネルギー電磁波を照射することによる光電効果を利用する方法、コロナ放電、プラズマなどにより発生する電離性イオン、電荷を注入、付着させる方法、常温もしくは昇温時に高電界を印加する方法、水流荷電方法などが挙げられるが特にこれらに限定されるものではなく、効果的に電荷を付与可能なものであれば好ましく用いることができる。

[0035]

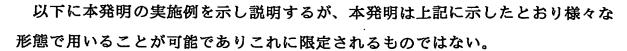
また、加工時ならびに使用時における樹脂劣化を抑制するために、必要に応じ て酸化防止剤、紫外線吸収剤、熱安定剤などを添加することも好ましい。

[0036]

以上のようにして得られる本発明のエレクトレット体は従来公知の分解性エレクトレット体と比較して温度、湿度に対する影響を受け難く実用性に優れたエレクトレットが得られる。

[0037]

【実施例】



[0038]

(開環重合法によるポリ乳酸の重合)

(製造例1ならびに製造例8)

重合原料として、Lーラクチド、重合触媒としてオクタン酸スズ、ラウリルアルコールを混合し、容器内を窒素置換した後、減圧状態にて130℃-4時間加熱することにより開環重合を実施した。反応生成物をクロロホルムに溶解させ、クロロホルム溶液をヘキサンにて希釈することにより再結晶法による精製を実施した。物性値を表1に示す。

なお、再結晶にて精製したものを製造例1、反応粗製物を製造例8とする。

[0039]

(製造例2~6)

重合原料としてLーラクチド、Dーラクチドを用い重合触媒としてオクタン酸スズとを用いそれぞれ別表2の条件にて重合を実施した。

その他の処理条件としては製造例1と同様にて行った。

[0040]

(製造例7)

重合原料としてDーラクチドを用い重合触媒としてオクタン酸スズを用いそれぞれ別表2の条件にて重合を実施した。

その他の処理条件としては製造例1と同様にて行った。

[0041]

[数平均分子量]

得られたポリ乳酸の分子量分布はGPCカラム法により、ポリスチレン換算での数平均分子量を算出した。

[0042]

[結晶融点・ガラス転移温度・結晶融解熱]

結晶融点、ガラス転移温度ならびに結晶融解熱はDSC法により、10℃/minの昇温速度にて測定を実施した。なお、製造例1~8の樹脂物性については

結晶化処理を実施した後に得られた融点である。

[0043]

得られたポリマーの電荷安定性を比較するために、メルトブローン法により不 織布を作成し、初期性能と環境試験後の濾過性能の保持率を測定した。

[0044]

[捕集効率]

各実施例及び比較例のフィルターについて、5 c m/s の面風速で通風を行い、フィルターの上流側ならびにフィルターの下流側の空気をサンプリングし、パーティクルカウンターを用い0.3-0.5 μ m の粒子数を計数した。なお、捕集効率は次式を用いて算出した。

捕集効率(%)=(1-下流粒子数/上流粒子数)×100

[0045]

[通気抵抗]

各実施例及び比較例のフィルターについて、5 c m/s の面風速で通風を行いフィルター上流、下流に差圧計(マノメーター)を取り付けることにより圧力差を測定した。

[0046]

[試験粒子]

ラスキンノズル式粒子発生器により、塩化ナトリウム水溶液をバブリングー乾燥させることにより得られる塩化ナトリウム粒子を用いた。

[0047]

[性能保持率]

荷電直後および試験終了時の捕集効率を測定し、性能保持率を下記計算式により算出した。

性能保持率 (%) = (1 n (環境試験後透過率)÷1 n (初期透過率))×1

なお、透過率は前述の捕集効率時に計測された数字を用いて下記の計算式にて求められる。

透過率=下流粒子数÷上流粒子数

[0048]

実施例1~4、比較例1~3にて常温での電荷安定性試験を実施した。

(実施例1)

製造例1のポリマーからメルトブロー法にて目付41g/ m^2 平均繊維径2. $3 \mu m$ の繊維シートを得た。得られたシートに対し、針電極を用い+20 K V/cm-10秒間のコロナ放電によりエレクトレット化を実施した。エレクトレット化直後の捕集効率と25 C-50 RHにて 1τ 月放置試験を実施した後の捕集効率を測定し、性能保持率を算出した。結果を表2に示す。

[0049]

(実施例2)

製造例2のポリマー用いメルトブロー法にて、目付 $39g/m^2$ 平均繊維径 2. $3\mu m$ の繊維シートを得た以外は実施例1と同様の処理を実施した。

[0050]

(実施例3)

製造例6のポリマーを用いメルトブロー法にて、目付40 g/m^2 平均繊維径2. 4 μ mの繊維シートを得た以外は実施例1と同様の処理を実施した。

[0051]

(実施例4)

製造例7のポリマーを用いメルトブロー法にて、目付40 g / m 平均繊維径2.5 μ mの繊維シートを得た以外は実施例1 と同様の処理を実施した。

[0052]

(比較例1)

製造例3のポリマーを用いメルトブロー法にて、目付40 g/m 2 平均繊維径2. 5 μ mの繊維シートを得た以外は実施例1と同様の処理を実施した。

[0053]

(比較例2)

製造例4のポリマーを用いメルトブロー法にて、目付40 g/m 2 平均繊維径2. 4μmの繊維シートを得た以外は実施例1と同様の処理を実施した。

[0054]

(比較例3)

製造例5のポリマーを用いメルトブロー法にて目付40 g/m^2 平均繊維径 2. 4 μ mの繊維シートを得た以外は実施例1と同様の処理を実施した。

[0055]

(比較例4)

製造例 8のポリマーを用いメルトブロー法にて目付 4 0 g / m^2 平均繊維径 2 2 4 μ mの繊維シートを得た以外は実施例 1 と同様の処理を実施した。

[0056]

実施例 $1\sim4$ 、比較例 $1\sim4$ の比較結果より、常温保管時における経時的安定性は結晶性を有する実施例 $1\sim4$ が非結晶性である比較例 $1\sim4$ よりも優れることがわかる。また実施例 $1\sim4$ での傾向としては、L-乳酸もしくはD-乳酸の比率を高めることにより電荷保持性も優れることがわかる。

[0057]

(実施例5)

製造例1のポリマーからメルトプロー法にて目付41g/m² 平均繊維径2.3μmの繊維シートを得た。得られたシートを、針電極を用い+20KV/cmにて10秒間のコロナ放電によりエレクトレット化を実施した。エレクトレット化直後の捕集効率と60℃-24時間の耐環境試験を実施した後の捕集効率を測定し、性能保持率を算出した。結果を表3に示す。

[0058]

(実施例6)

製造例1のポリマーからメルトブロー法にて目付41 g/m^2 平均繊維径2. 3 μ mの繊維シートを得た、得られたシートに対して100 \mathbb{C} -30分間の熱処理を実施した以外は実施例5と同様の処理を実施した。

[0059]

(比較例5)

製造例 8 のポリマーからメルトブロー法にて目付4 0 g/m^2 平均繊維径 2 . 4 μ m の繊維シートを得た以外は実施例 5 と同様の処理を実施した。

[0060]

(比較例6)

製造例3のポリマーからメルトブロー法にて目付 $40g/m^2$ 平均繊維径2 . 4μ mの繊維シートを得た以外は実施例5と同様の処理を実施した。

[0061]

(比較例7)

製造例3のポリマーからメルトブロー法にて目付 $40g/m^2$ 平均繊維径2 . $4\mu m$ の繊維シートを得た以外は実施例6と同様の処理を実施した。

[0062]

表3に示される結果より下記知見が得られる。

すなわち、実施例5と比較例6より、結晶性を有するポリ乳酸樹脂組成では昇 温時における電荷安定性が高められていることがわかる。

また、実施例 5 と比較例 5 より、ラクチド含有量が増加することにより電荷安 定性が低下することがわかる。

実施例5と実施例6より予め熱処理を施した場合に、電荷安定性が向上することがわかる。その一方で、結晶性を有さない比較例6と比較例7では熱処理を実施しても電荷安定性に寄与しないことがわかる。

[0063]



	製造例 1	型造例2	製造例3	製造例4	製造例5	製造例6	製造例7	製造例8
樹脂名	P - 1	$\cdot P - 2 \cdot$	P-3	P-4	P-5	P – 6	P-7	P-8
L-ラクチド	001		3/	Č.	36	01	•	c
仕込み分率 (%)	100	ne :	6.0	00	60	10	•	>
D-ラクチド	•		36	. 03	7.6	0	UU I	9
仕込み分容(%)	>	2	S	AC .	6.7	00	001	100
数平均分子量	28000	00099	20000	00029	55000	62000	00009	34000
ガラス転移温度(℃)	28	57 .	54	53	55	56	28	36
融点 (℃)	175	123	1		1	122	170	155
ラクチド残存率(%)	l<	۱۲	١٨	١<	1<	>1	^	18

[0064]

【表2】

	通気抵抗 (mmAq)	初期捕集効率 (%)	環境試験後 捕集効率 (%)	性能保持率 (%)	結晶融解熱 (J/B)	發 器名
実施例1	6.9	86 .66	99. 93	85.3	26	P - 1
実施例2	6.8	99.98	99.82	74.2	10	P-2
実施例3	6.6	98.86	99.78	78.2	&	P - 6
実施例4.	6.5	98.96	16.98	9.68	30	P-7
比較例1	6.5	99.95	98.12	52.2	. 0	P – 3
比較例2	6.7	99.97	96. 85	42.6	0	P-4
比較例3	6.8	86.88	97.88	45.2	0	P-5
比較例4	6.7	99.95	98. 46	54.9	12	P - 8

[0065]



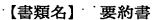
	通気抵抗 (mmAq)	初期補集効率 (%)	環境試験後 捕集効率 (%)	性能保持率 (%)	結晶融解熟 (J/g)	金
実施例5	6.9	99.98	98.93	53.3	26	P – 1
実施例6	6.8	99.97	99. 66	70.0	38	P-1+数処理
比較例5	6.6	99.82	92.27	33.7	22	P - 8
比較例6	6.6	99.94	85.18	25.7	0	P-4
比較例7	6.6	99.95	87. 42	27.3	0	P-4 +熱処理

[0066]

【発明の効果】

本発明のポリ乳酸エレクトレット体を用いることにより、使用時においては、温度上昇などによる経時劣化が生じにくいため、従来公知の難分解性樹脂からな

るエレクトレットを用途代替することが可能であり。その一方で、廃棄時においては自然分解性を発現し、環境負荷低減が可能となる有用なエレクトレット体が 得られる。



【要約】

【課題】使用時においては長期にわたり安定なエレクトレット性を有し、埋設廃棄時には分解減容性を両立するエレクトレット体ならびにその製造法を提供する

【解決手段】ポリ乳酸樹脂よりなるエレクトレット体であって、L-乳酸モノマーとD-乳酸モノマーのモル分率が100~85:0~15もしくは0~15:85~100の範囲からなるポリ乳酸、即ち、1)L-乳酸モノマーが重合されてなることを特徴とするポリーL-乳酸(ホモポリマー)、L-乳酸モノマーとD-乳酸モノマーとのランダム共重合構造からなり、2)L-乳酸モノマーが85モル%以上、D-乳酸モノマーが15モル%以下であることを特徴とするポリーDL-乳酸、3)D-乳酸モノマーが85モル%以上、L-乳酸モノマーが15モル%以下、であることを特徴とするポリーDL-乳酸、4)D-乳酸モノマーが15モル%以下、であることを特徴とするポリーDL-乳酸、4)D-乳酸モノマーが重合されてなることを特徴とするポリーDー乳酸(ホモポリマー)のうち少なくとも1種を用いてなるものである。



出願人履歴情報

識別番号 [000003160]

1. 変更年月日 1990年 8月10日

[変更理由] 新規登録

住 所 大阪府大阪市北区堂島浜2丁目2番8号

氏 名 東洋紡績株式会社

2. 変更年月日 2003年 4月 9日

[変更理由] 名称変更

住 所 大阪府大阪市北区堂島浜2丁目2番8号

氏 名 東洋紡績株式会社